	-		١
1	ä	П)

AC Int. Cl.:

C 12 c, 9/02

BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

DEUTSCHES PATENTAMT

62

Deutsche Kl.:

6 a, 13

(II)	Aus	leges	chrift	2 127 618
ණ ම			Aktenzeichen: Anmeldetag:	P 21 27 618.6-41 3. Juni 1971
43 .			Offenlegungstag	:
4			Auslegetag:	23. November 1972
	Ausstellungspriorität:	_		
3 0	Unionspriorität			
39 29 39 3)	Datum:			
3 3	Land:	•		_
3) 	Aktenzeichen:			
9	Bezeichnung:	Verfahren :	zur Herstellung vo	on Hopfenextrakten
1	Zusatz zu:	, 		
2	Ausscheidung aus:	-		
Ð	Anmelder:	HAG AG, 2	2800 Bremen	
	Vertreter gem. § 16 PatG:			

Vitzthum, Otto, Dr. rer. nat., 2800 Bremen;

Hubert, Peter, 2820 Bremen-Lesum; Sirtl, Wolfgang, 2800 Bremen

66 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht gezogene Druckschriften:

Als Erfinder benannt:

XI' 2 127618

@

Patentansprüche:

1. Verfahren zur Gewinnung von Hopfen-extrakten durch Extraktion von lufttrockenem Hopfen mit Lösungsmittel, dadurch gekennzeichnet, daß man den Hopfen mit in bezug auf Druck und Temperatur überkritischem CO₂, SF₆, CHF₃, CHF₂Cl, CF₃Cl, CF₂ = CH₂, C₃F₈, N₂O, Äthan, Äthylen allein oder in Mischun- 10 gen miteinander oder mit CO2 extrahiert und aus der erhaltenen Lösung den Extrakt durch Senken des Druckes auf unterhalb des kritischen Druckes abscheidet.

zeichnet, daß man bei Extraktionsdrücken von

100 bis 220 atü arbeitet.

3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man den gewonnenen Extrakt bei einer weiteren überkritischen Extraktion bei Drük- 20

ken von 100 bis 150 atü auftrennt.

4. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man einen mit trockenem, überkritischem CO2 extrahierten Hopfen anschließend einer zweiten Extraktion mit 25 nunmehr feuchtem, überkritischem CO, unterwirft und den hieraus erhaltenen Extrakt mit den aus der Extraktion mit trockenem, überkritischem Gas erhaltenen Extrakt mischt.

5. Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 4, 30 dadurch gekennzeichnet, daß man während des Abscheidens eine Temperatur oberhalb der kri-

tischen Temperatur einhält.

Es ist seit längerer Zeit in ständig zunehmendem 40 Maße üblich geworden, für Brauzwecke an Stelle von Naturhopfen Hopfenextrakt zu verwenden. Dieser hat eine Reihe von Vorteilen, vor allem in preislicher Hinsicht, aber auch in bezug auf die Verfahrenstechnik des Brauwesens und die Qualität des Bieres. 45 So sind inzwischen eine große Zahl von Veröffentlichungen zur Gewinnung von Hopfenextrakten erschienen, die zunächst alle die Harzanteile und ätherischen Öle des Naturhopfens mit organischen Lösungsmitteln extrahieren. Hier kommen zur An- 50 wendung halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Tetrachlorkohlenstoff, Trichloräthylen, daneben Methanol, Äthanol, Aceton, n-Hexan usw. allein oder auch in Mischungen miteinander. Dabei werden in erster Linie die reinen Harzanteile und ätherischen Öle des Hopfens extrahiert, daneben aber je nach Polarität und Selektivität der Lösungsmittel auch schon zum Teil Gerbstoffe u. ä. Einige Verfahren arbeiten auch mit Mischungen aus organischen Lösungsmitteln und ammoniakalischen, wäßrigen 60 Lösungen, um Harzanteile und Gerbstoffe usw. in einem Arbeitsgang zu extrahieren. Spätere Verfahren extrahieren auch von vornherein mit Wasser, wobei dann die wäßrige, Isomerisierungsprodukte enthaltende Lösung für Brauzwecke eingesetzt wird.

Häufig wird jedoch so gearbeitet, daß im ersten Extraktionsschritt hauptsächlich oder ausschließlich die Harzanteile herausgelöst werden und die Hopfen-

treber dann, nach Dämpfung zum Vertreiben der enthaltenen Lösungsmittel, einer zweiten Extraktion mit Wasser unterworfen wird. Lösungsmittel- und Wasserextrakte werden zum fertigen Hopfenextrakt vereinigt. Außerdem werden auch die reinen Lösungsmittelextrakte, also die weitgehend gerbstofffreien Harzanteile, allein bereits für Brauzwecke eingesetzt, wobei sich herausgestellt hat, daß diese zu einer besonders guten Schaumstabilität des Bieres führen, während gleichzeitig Farbe, Kältestabilität und Geschmack nur wenig von den Bieren differieren, die mit gerbstoffhaltigem Extrakt hergestellt wurden (H. Schilfarth, Mschr. Brauerei 18, 65-77, 1965).

Allen bisher bekanntgewordenen Verfahren haftet 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekenn- 15 als gemeinsamer Nachteil an, daß die Lösungsmittel aus den Hopfenextrakten wie aus den Trebern entfernt werden müssen. Beim Extrakt gelingt dies nur unvollständig, da es sich um sirupöse oder pastöse Massen handelt, die Lösungsmittelreste nur sehr schwer freigeben. Hinzu kommt, daß der chemische Einfluß der Lösungsmittel, auf die Hopfeninhaltsstoffe in vielen Fällen unklar ist. Zumindest wurde und wird aber der Nachweis bzw. die Entfernung von Lösungsmittelresten im Extrakt mit erheblichem technischem und wissenschaftlichem Aufwand betrieben, da diesem Punkt wegen der geltenden Reinheitsgebote besondere Aufmerksamkeit zu widmen ist. Ein weiterer Nachteil ist die je nach Lösungsmittel wechselnde Zusammensetzung der Extrakte.

Die vorliegende Erfindung beinhaltet ein Verfahren zur Gewinnung von wahlweise gerbstofffreien oder gerbstoffhaltigen Hopfenextrakten, bei dem sämtliche Nachteile der bisherigen Methoden, wie Lösungsmittelreste im Extrakt, Bildung toxischer Substanzen, 35 unterschiedliche Extraktzusammensetzungen usw. aus-

geschlossen sind.

Die Erfindung beruht auf der Beobachtung, daß in bezug auf Druck und Temperatur überkritisches CO2 ein gutes und zudem noch gesundheitlich völlig unbedenkliches Lösungsmedium für die im Hopfen befindlichen Harzanteile und ätherischen Öle ist. Das erfindungsgemäße Verfahren zur Gewinnung

von Hopfenextrakten durch Extraktion von lufttrockenem Hopfen mit Lösungsmittel ist dadurch gekennzeichnet, daß man den Hopfen mit in bezug auf Druck und Temperatur überkritischem CO2, SF6, CHF_3 , CHF_2CI , CF_3CI , $CF_2 = CH_2$, C_3F_8 , N_2O , Äthan, Äthylen allein oder in Mischungen miteinander oder mit CO2 extrahiert und aus der erhaltenen Lösung den Extrakt durch Senken des Druckes auf unterhalb des kritischen Druckes abscheidet.

Die Erfindung wird nachstehend an dem als Extraktionsmittel besonders bevorzugten CO2 näher beschrieben, jedoch lassen sich auch die anderen oben-55 genannten Gase allein oder in Mischungen miteinander mit gleichem Erfolg wie bei CO3 einsetzen. Sie sollen vor dem Einsatz vorgereinigt werden.

Eine Extraktion ist auch mit flüssigem CO2 möglich, doch ist dessen Lösungsvermögen geringer als das des überkritischen Mediums,, was auch für die übrigen obengenannten Gase gilt. Jedoch ändert sich das Lösungsvermögen beim Übergang in den über-

kritischen Zustand sprunghaft und ist hier erheblich größer.

In einer bevorzugten Ausführungsform des Verfahrens, welche durch die Zeichnung erläutert wird,

arbeitet man wie folgt:

Die Ventile 1, 2, 3 und 4 sind geöffnet, alle anderen

geschlossen; das heizbare Druckrohr A, dessen Einund Ausgänge mit sehr feinporigen Metallfilterplatten versehen sind (Filterschwelle 5 µ), wird mit naturfeuchtem Hopfen beschickt. Die gesamte Anlage wird zuerst mit trockenem CO₂-Gas von Luft freigespült. Eine Flüssiggaspumpe drückt dann zunächst flüssiges CO₂ durch den Wärmetauscher W1, in dem das Medium auf überkritische Bedingungen des Drucks und der Temperatur gebracht wird. Es durchströmt den Hopfen in Rohr A, wobei es sich mit Harzanteilen 10 und ätherischen Ölen im Sinne einer »überkritischen Lösunge belädt. In den Behälter B hinein wird das beladene Medium mittels eines Drosselventils durch den Wärmetauscher W3 entspannt, wobei der Druck kleiner werden muß als pkrit., coa, während die 15 Temperatur entweder höher oder niedriger sein kann als tkru., CO2. Hierbei erfolgt eine Systementmischung, d. h. die gelösten Hopfenbestandteile fallen aus und sammeln sich im Behälter B an. $t_B < t_{krit., CO2}$ führt zur Verflüssigung des CO₂, wobei sich auch das aus 20 dem Hopfen stammende, mitgeführte Wasser entmischt, bei $t_B > t_{krtt.}$, c_{02} entmischen sich nur die Harze und ätherischen Öle und nur sehr wenig Wasser, so daß in diesem Fall ein wasserarmer Harzextrakt gewonnen wird. Diese Verfahrensweise wird bevorzugt. 25 Erfolgt eine Verflüssigung des CO₂ im Behälter B, so muß wegen der Löslichkeit der Extrakte im flüssigen CO2 aus der Dampfphase oberhalb der Flüssigkeit gasförmiges CO2 angesaugt werden. Der extraktfreie Gasstrom verflüssigt sich im Wärmetauscher W2, 30 wird durch die Pumpe gefördert und tritt als reines Lösungsmedium wieder in das Rohr A ein usf. Die Betriebsdauer liegt, je nach Anlagengröße, Verfahrensparametern und dem gewünschten Extraktionsgrad bei etwa 2 bis 10 Stunden.

An Stelle der Flüssiggaspumpe kann auch ein Kompressor eingesetzt werden. In diesem Fall ändert sich die Funktion der Wärmetauscher, da der Gasstrom z. B. vor Eintritt in den Kompressor im Wärmetauscher W2 auf eine $t > t_{krit}$. gebracht werden muß. 40 In praxi schaltet man die Wärmetauscher zusammen, so daß ein hinsichtlich des Energiebedarfs besonders ökonomischer Betrieb möglich wird.

Nach Ende der Extraktion überführt man das CO₂ bis auf die Menge, die sich im Behälter B befindet, 45 zurück in die Tanks. Die Ventile 5 und 6 sind dabei geöffnet, alle anderen geschlossen. Man sorgt vorher dafür, daß im Behälter B eine gewisse Menge flüssiges CO₂ verbleibt, welches dann ebenfalls aus der Dampfphase abgepumpt wird, wobei man die Temperatur 50 des Inhalts von B bis auf max. —10°C absinken läßt. Der Extrakt ist dann so fest, daß er mit mechanischen Schabern dem Behälter verlustlos entnommen werden kann. Er enthält noch eine gewisse Menge CO₂, das bei der nachfolgenden Erwärmung und Lagerung bei 55 etwa 0°C allmählich abdampft und für das luftempfindliche Material gleichzeitig als Inertgas-Atmosphäre dient.

Das Gesamtharz des Hopfens ist quantitativ extrahierbar, und die Analyse des CO_2 -Extraktes zeigt, daß 60 er neben Wasser fast nur die Harzkomponenten enthält. Ein besonderes Merkmal des Verfahrens ist es, daß man die für die Bittere wichtigen α -Säuren dem Hopfen quantitativ, die β -Fraktion und die Hartharze entweder ebenfalls völlig oder nur zu einem gewissen 65 Teil entziehen kann, wobei hier auch wieder Differenzierungen zwischen den letzteren beiden Komponenten möglich sind. Dadurch hat man es in der Hand,

Extrakte mit besonders hohen α -Säuregehalten herzustellen.

So kann man nach einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung den gesamten Weichharzanteil und die ätherischen Öle des Hopfens, jedoch weniger als 1% des Hartharzanteils, extrahieren, indem man bei Extraktionsdrücken von 100 bis 220 atü arbeitet.

Nach einer anderen bevorzugten Ausführungsform der Erfindung werden die gesamten α -Säuren und die ätherischen Öle, jedoch weniger als $100\,\%$ der im Hopfen enthaltenen β -Säuren sowie weniger als $100\,\%$ der Hartharzanteile extrahiert, indem man bei Extraktionsdrücken von 100 bis 220 atü arbeitet und den gewonnenen Extrakt dadurch weiter auftrennt, daß man ihn einer weiteren überkritischen Extraktion bei Drücken von 100 bis 150 atü unterwirft.

Das erfindungsgemäß erhaltene Produkt ist eine hell- bis dunkelgrüne Paste, deren Farbe von der Extraktionstemperatur abhängt; es ist praktisch von Gerbstoffen frei (s. Analyse) und ist für Brauzwecke unmittelbar verwendbar, sofern man es nicht vorzieht, es mit den bei der wäßrigen Extraktion anfallenden Hopfenbestandteilen zu mischen.

Der extrahierte Hopfen ist wesentlich heller als vor der Behandlung und praktisch geruchlos. Besonders dieser Punkt ist für eine nachfolgende wäßrige Extraktion des behandelten Hopfens wichtig, da vor allem die leicht flüchtigen Bestandteile des ätherischen Ölsbei der Wasserextraktion und der nachfolgenden Vakuumkonzentrierung nicht mehr verlorengehen können.

Der vom Gesamtharz und den ätherischen Ölen befreite Hopfen kann dann ohne weitere Vorbehandlung in bekannter Weise in wäßriger Phase extrahiert, die Lösung eingeengt und der Rückstand unter Inertgas in geeigneten Mischern mit dem CO₂-Extrakt vereinigt werden.

In einer weiteren bevorzugten Verfahrensmodifikation kann der vom Gesamtharz und den ätherischen Ölen durch Behandeln mit trockenem, überkritischem CO₂ befreite Hopfen nicht unmittelbar mit Wasser, sondern zunächst in einem zweiten Schritt mit nunmehr feuchtem, überkritischen CO2 bearbeitet werden. (Die Befeuchtung des Gasstroms erfolgt im Behälter C.) Man gewinnt dadurch eine Extraktfraktion, deren Bestandteile z. B. schon etwas Gerbstoffcharakter haben. Der so erhaltene, ebenfalls wieder wahlweise fast trockene oder wasserhaltige Extrakt wird dem aus dem ersten Schritt gewonnenen Extrakt zugemischt und dann entweder für sich verwendet oder aber noch der aus der rein wäßrigen Extraktion (= 3. Schritt) anfallende Extraktanteil, der z. B. sprüh- oder gefriergetrocknet werden kann, ebenfalls zugesetzt.

Wie bereits erwähnt, muß für die überkritische Extraktion bei Drücken oberhalb $p_{krit...}$ Gas und bei Temperaturen oberhalb $t_{krit...}$ Gas gearbeitet werden. In praxi wählt man bezüglich des Drucks Werte oberhalb 100 atü, bevorzugt 150 bis 400 atü. In bezug auf die Temperaturen richtet man sich nach der thermischen Belastbarkeit des Materials, d. h., man wird hier möglichst niedrige Temperaturen wählen, z. B. im Bereich zwischen 32 bis etwa 100° C, bevorzugt zwischen 40 und 50° C.

Beispiele

1. 1 kg lufttrockener Hallertauer Hopfen wurde in der Anlage gemäß Zeichnung unter folgenden Bedingungen mit trockenem CO₂ bearbeitet:

5

30

35

45

50

Extraktionsdruck	$p_1 = 3$	315 atü,
Extraktionstemperatur	$t_1 =$	50°C,
Entmischungsdruck	$p_2 =$	67 atü,
Entmischungstemperatur	$t_2 =$	25°C.
Dauer: 7 Stunden	_	

Insgesamt umgewälzte CO2-Menge: 49,6 kg.

Ergebnis

Es wurden 170 g eines wasserhaltigen, olivgrünen, 10 pastösen Extrakts erhalten. Der zurückbleibende extrahierte Hopfen war gelbhellgrün und nahezu geruchlos.

Der von Harzanteilen befreite Hopfen wurde nun ohne weitere Vorbehandlung 3 Stunden mit 10 1 15 Wasser im Wasserbad bei 90 bis 95°C extrahiert, die Treber abfiltriert und die Lösung im Vakuum bei 40 bis 50°C Badtemperatur bis zur sirupösen Konsistenz des Rückstands eingeengt. Nach der Gefriertrocknung ergaben sich 209 g eines hellbraunen 20 Pulvers. Diese Masse wurde dann mit dem zuvor erhaltenen CO₃-Extrakt unter Inertgas bei Zimmertemperatur intensiv gemischt, was 379 g Hopfenextrakt ergab. Die Analyse desselben gibt folgende Tabelle wieder:

Tabelle 1

Bestimmung	Hopfen, unbearb.	Extrakt	Hopfen, nach Wasser- extrak- tion
Wassergehalt, °/ ₀ Gesamtharz, °/ ₀ Gesamtweichharze, °/ ₀ α-Säuren, °/ ₀ β-Säuren, °/ ₀ Hartharze, °/ ₀ Gerbstoffe, °/ ₀	9,9 13,9 12,6 5,2 7,4 1,3 4,1	13,2 33,2 30,8 13,8 17,0 2,4 3,8	5,33 2,1 1,4 <0,1 1,4 0,7 <0,1

2. 1 kg lufttrockener Hallertauer Hopfen wurde in der Anlage unter folgenden Bedingungen mit trockenem CO₃ bearbeitet:

Extraktionsdruck	$p_1 = 4$	400 atü,
Extraktionstemperatur	$t_1 =$	45°C,
Entmischungsdruck	$p_2 =$	60 atü,
Entmischungstemperatur	$t_{\alpha} =$	45°C.

Ergebnis

Es wurden 110 g eines nahezu wasserfreien, olivgrünen, pastösen Extrakts erhalten. Der zurückbleibende extrahierte Hopfen war gelbhellgrün und nahezu geruchlos. Die Analyse gibt folgende Tabelle wieder:

Tabelle 2

,	Bestimmung	Hopfen, unbearb.	Extrakt	Hopfen, nach CO _s - Extrak- tion
	Wassergehalt, ⁰ / ₀ Gesamtharze, ⁰ / ₀ Gesamtweichharze, ⁰ / ₀ α-Säuren, ⁰ / ₀	7,0 14,5 12,7 4,4	<1 98 87 33,8	6,9 3,6 1,5 unter der Nach- weis-
	β-Säuren, % Hartharze, % Extraktionsgrad der α-Säuren, % Extraktionsgrad der Gesamtharze, %	8,3 1,8	53,2 11	grenze 1,5 2,1 100
	Gerbstoffe, %	3,55	<0,1	4,2

3. 1 kg lufttrockener Hallertauer Hopfen wurde in der Anlage unter folgenden Bedingungen mit N₂O bearbeitet:

Extraktionsdruck	$p_1 = 1$	200 atü,
Extraktionstemperatur	$t_1 =$	50°C,
Entmischungsdruck	$p_3 =$	70 atü,
Entmischungstemperatur	$t_2 =$	25°C.

Ergebnis

Es wurden 150 g eines wasserhaltigen, olivgrünen, pastösen Extrakts erhalten. Der zurückbleibende extrahierte Hopfen war gelbhellgrün und nahezu geruchlos. Die Analyse gibt folgende Tabelle wieder:

Tabelle 3

Bestimmung	Hopfen, unbearb.	Extrakt	Hopfen, nach N ₂ O- Extrak- tion
Wassergehalt, °/ ₀ Gesamtharz, °/ ₀ Gesamtweichharz, °/ ₀ α-Säuren, °/ ₀ β-Säuren, °/ ₀ Hartharze, °/ ₀ Gerbstoffe, °/ ₀	9,9 13,9 12,6 5,2 7,4 1,3 4,1	33 66,5 64,6 28,4 36,2 1,9 <0,1	5,9 2,75 1,84 0,17 3,3 0,9 4,5

Hierzu 1 Blatt Zeichnungen